



### RÉPUBLIQUE FRANÇAISE

MINISTERE DE L'INDUSTRIE

# INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

RECEIVED 8 SEP-7 AM 8:38 GROUP 180

# COPIE OFFICIELLE

LE DOCUMENT CI-ANNEXÉ EST LA COPIE CERTIFIÉE CONFORME, D'UNE DEMANDE DE TITRE DE PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE ENREGISTRÉE A L'INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE.

PUBLIE® 92

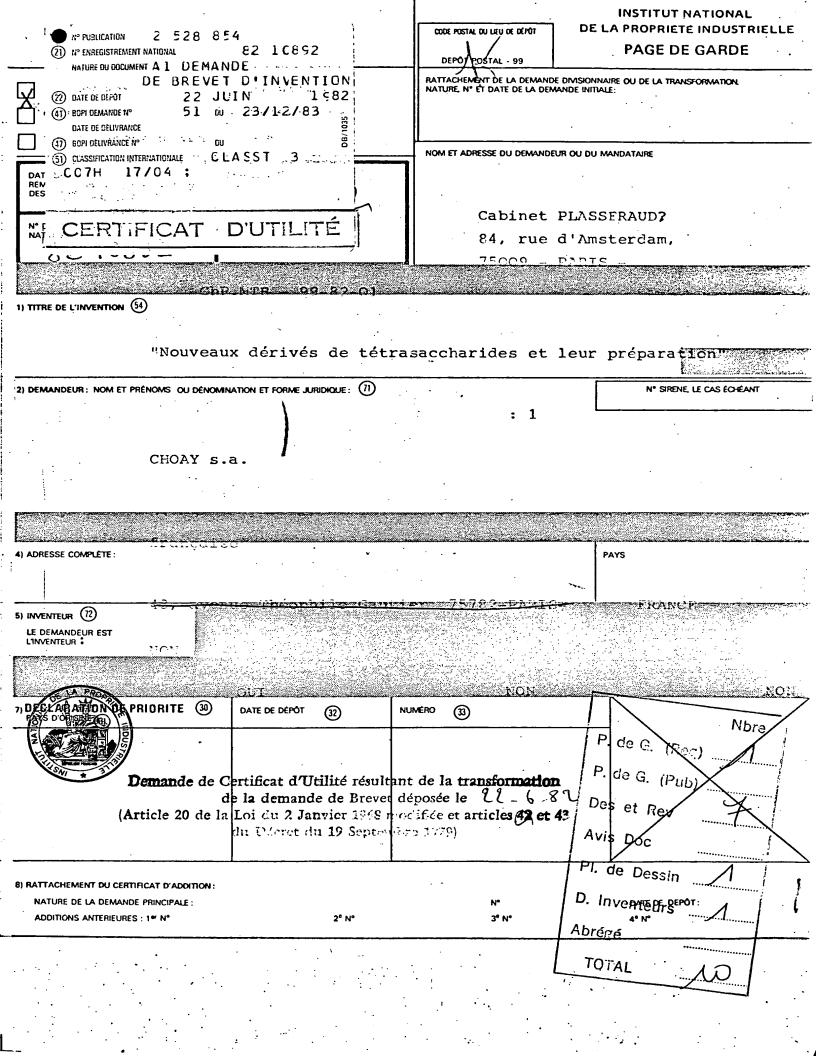
ETABLIE A PARIS, LE. . 2 3 MARS 1988 .....

Pour le Chef de Service Directeur de l'Institut national de la propriété industrielle

Y. CAMPENON

BA 854 / 060481

INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÈ	TÉ INDUSTRIELLE 26 bis, rue de Léningrad, 75800 Paris Cédex 08
DEMANDE DE (voir case cochée)	DUPLICATA DE LA REQUETE  DEPOTOTO 199
BREVET DINVENTION CERTIFICAT D'ADDITION	RATTACHEMENT DE LA DEMANDE DIVISIONNAIRE OU DE LA TRANSFORMATION NATURE, N° ET DATE DE LA DEMANDE INITIALE.
TRANSFORMATION D'UNE DEMANDE DE BREVET EUROPÉEN.	
DATE DE REMISE DES PIÈCES 22 JUN 1982 DATE DE DÉPOT	NOM ET ADRESSE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE
N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL  82 10892	Cabinet PLASSFRAUD?  84, rue d'Amsterdam,  75009 PARIS
RÉFÉRENCE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE: C. D. N. M.D. O.O. O.O. O.O.	DATE DU POUVOIR GÉNÉRAL ET NUMÉRO DE TELEPHONE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE :
1) TITRE DE L'INVENTION	saccharides et leur prépara NOWBRE DE REVENDICATIONS
2) DEMANDEUR: NOM ET PRÉNOMS OU DÉNOMINATION ET FORME JURIDIQUE:	, N° SIRENE LE CAS ÉCHÉANT
CHOAY s.a.	: 1
3) NATIONALITE :	
4) ADRESSE COMPLETE:	PAYS
5) INVENTEUR  LE DEMANDEUR EST LINVENTEUR  NON	er, 45/02 PARICE
6) LE DEMANDEUR REQUIERT QUE L'ETABLISSEMENT DE L'AVIS DOCUMENTARE SOIT DIFFÉRÉ  LE DEMANDEUR REQUIERT LE BENEFICE DU PAIEMENT ÉCHELO DE LA TAXE D'AVIS DOCUMENT.	
7) DECLARATION DE PRIDRITÉ DATE DE DÉPÔT NE	UMÉRO =
Demande de Certificat d'Utilité résultant de la nemande de prevet cep (Article 20 de la Loi du 2 aug. le 12968 medi du Décret du 19 Septembre	née et articles (2 et 43
8) RATTACHEMENT DU CERTIFICAT D'ADDITION :  NATURE DE LA DEMANDE PRINCIPALE :  ADDITIONS ANTERIEURES : 1° N° 2° N°	N° DATE DE DEPÔT: 3° N° 4° N°
SIGNATURE DU PREPOSE A LA SIGNATURE DU PREPOSE A LA OU DE SON MANDATAIRE	RECEPTION SIGNATURE APRES ENREGISTREMENT DE LA DEMANDE A L'IN P.I.



### INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

#### **DIVISION ADMINISTRATIVE DES BREVETS**

#### DÉSIGNATION DE L'INVENTEUR

(si le demandeur n'est pas l'inventeur ou l'unique inventeur) ChP.MTB- 99-82-01

Nº d'enregistrement national 82 - 10892

Titre de l'invention:

"Nouveaux dérivés de tétrasaccharides et leur préparation"

La (s) soussignée(s)

CHOAY s.a. 48, avenue Théophile Gautier, 75782 - PARIS CEDEX 16 représentée par son mandataire le

CABINET PLASSERAUD, 84, rue d'Amsterdam, 75009 - PARIS désigne (nt) en tant qu'inventeur (s) (nom, prénoms, adresse)

> Jean CHOAY, 21, rue Saint-Guillaume, 75007 - PARIS-

Jean-Claude JACQUINET, 1, allée André Gide, 45100 - ORLEANS-la-SOURCE

Maurice PETITOU, 27, rue du Javelot, Appart. 201 75645 - PARIS CEDEX 13 -

Pierre SINAY, 5, rue Jacques Monod, 45100 - ORLEANS



22.06.1982 Date et

signature (s) du (des) demandeur (s) ou du mandataire

CABINET PLASSERAUD

"Nouveaux dérivés de tétrasaccharides et leur préparation' L'invention a pour objet de nouveaux dérivés de tétrasaccharides et leur préparation.

Elle concerne plus particulièrement des tétrasaccharides formés d'un enchainement de motifs à structure acide glucuronique, D-glucosamine, acide L-iduronique et D-glucosamine, de formule

dans laquelle :

- R<sub>4</sub>, R<sub>5</sub>, R<sub>6</sub> et R<sub>10</sub> représentent un atome d'hydrogène, un groupe sulfate, ou un groupe protecteur, l'un au moins de ces radicaux représentant alors dans ce dernier cas un atome d'hydrogène ou un groupe sulfate,

- R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>7</sub>, R<sub>8</sub> et R<sub>9</sub> représentent un atome d'hydrogène ou un groupement protecteur,

- les substituants R, ideptiques ou différents représentent un groupe alcoyle, en particulier renfermant 1 à 3 atomes de carbone, de préférence un groupe méthyle, ou un cation métallique, notamment le sodium, ou encore un cation organique, tel qu'un dérivé de base organique azotée, - Z représente un précurseur d'un groupement fonctionnel azoté ou ce groupement azoté lui-même, en particulier un groupe azide, un groupement amine, éventuellement substitué, ou un groupe -NHSO3.

Une famille préférée de tétrasaccharides de l'invention renferme avantageusement deux motifs D-glucosamine comportant un groupe N-sulfate en position 2.

Des tétrasaccharides de ce type sont, en outre, avantageusement substitués en position 6 par un groupe -O sulfate.

Dans d'autre tétrasaccharides préférés, R<sub>4</sub> représente un groupe sulfate, cette disposition pouvant avantageuse-

10

5

15

BOARD FRANKS

30

ment s'ajouter à celles qui précèdent.

Dans une autre famille préférée, les tétrasaccharides ci-dessus renferment en outre un motif acide L-iduronique comportant un groupe O-sulfate en position 2.

Les positions restantes de ces tétrasaccharides sont libres ou protégées par des groupements de bloquage selon l'application envisagée pour ces produits.

D'une manière avantageuse, ces tétrasaccha
rides correspondent à des séquences de fractions ou fragments de chaînes d'héparine douées d'une activité anticoagulante spécifique élevée (mesurée selon la méthode de Yin-Wessler décrite dans J.Lab.Clin.Med. 1976,81,\_298-300) \_\_\_\_\_\_\_ tandis que leur activité

anticoagulante globale (exprimée par le titre USP, mesuré selon la méthode décrite dans "Pharmacopea of the United States of America"pp 229-230)est plus faible que celle de l'héparine.

Ces tétrasaccharides sont donc avantageusement utilisables comme substances de référence pour des études de structure.

Ils constituent également des produits intermédiaires de grand intérêt en synthèse osidique, plus spécialement pour la synthèse'd'oligosaccharides constitutifs de chaînes d'héparine ou d'héparan-sulfates.

Conformément à l'invention, le ou les groupes -O-sulfate des motifs constitutifs des tétrasaccharides sont obtenus à partir de groupements -O-acétyle(-O-COCH<sub>3</sub>) Dans une première étape, on procède à l'élimination partielle de groupes -O-acétyle, par exemple à l'aide de carbonate de potassium dans du méthanol, ou à une élimination complète de tous les groupements -O-acétyle du tétrasaccharide à l'aide, par exemple, de soude. Les groupes -OH ainsi libérés sont alors soumis à un traitement de sulfatation. A cet effet,



.30

on utilise, par exemple, un complexe de tétraméthylamine /SO3.

Les groupes -N-sulfate sont avantageusement obtenus par sulfatation de groupes amine.

Comme produit de départ, on met avantageusement en oeuvre un tétrasaccharide, tel qu'obenu selon le procédé décrit dans la demande de brevet

FR 82 02526 du 16 février 1982 au nom de la Demanderesse.

Dans ce tétrasaccharide, les groupes de bloquage sont convenablement choisis selon le type de substitution souhaité dans le produit final.

Ainsi, on a plus spécialement recours à un tétrasaccharide comportant des groupes -OCOCH<sub>3</sub> sur les positions à sulfater et des groupes de bloquage inertes vis-à-vis de la réaction de désacétylation et de sulfatation et compatibles entre eux pour les autres positions.

Les produits intermédiaires mis en oeuvre dans le procédé évoqué ci-dessus sont nouveaux et, en tant que tels, entrent également dans le cadre de l'invention.

D'autres caractéristiques et avantages de l'invention apparaîtront dans les exemples qui suivent relatifs à la synthèse de tétrasaccharides de l'invention. Le schéma de synthèse est représenté sur la figure. Les composés y sont désignés par les mêmes numéros que dans les exemples. Les symboles utilisés dans la description et la figure ont les significations suivantes :

Ac : acétyle, Me : méthyle, Bn : benzyle,  $S:SO_3$  ido : motif iduronique, gluco : motif glucosamine, TMA : triméthylamine, A : benzyloxycarbonyle.

## EXEMPLE 1 - Synthèse du tétrasaccharide 2 -

Une solution de tétrasaccharide 1 (28mg) dans le méthanol anhydre (3ml) est refroidie à -15°C sous atmosphère d'argon sec. Du carbonate de potassium anhydre (12 mg) est ajouté et le mélange est agité

10

5

15

. 20



3Ó

6 heures dans ces conditions. Les solides sont alors essorés, le filtrat est évaporé et le résidu est repris avec du chloroforme (15 ml). La phase organique est lavée avec une solution aqueuse saturée de chlorure de sodium, avec de l'eau, séchée (sulfate de sodium), filtrée et évaporée.

Le résidu est chromatographié sur une colonne de gel de silice (2 g). L'élution par le mélange acétate d'éthyle/hexane (3:2,v/v) donne le tétrasac
1C charide  $\underline{2}$  sous forme d'un verre incolore (22mg, 85%). Spectre RMN (270 MHz,CDCl $_3$ ) :  $\delta$ : 7,30 (m,35H, 7 Ph) ; 5,37 (d,1H, H $_1$ , J $_1$ ", 2" : 3,5 Hz) ; 5,29 (d. de d., 1H, H $_3$ , J $_2$ ", 3" : 10 Hz, J $_3$ ", 4" : 8,5Hz); 5,09 (d, 1H, H $_1$ , J $_1$ , 2 : 3,5 Hz) ; 3,57 (s,3H, COOMe ido) ; 3,43 (s, 3H, COOMe gluco) ; 2,06 (s, 3H,OAc).

Ce composé 2, qui est un dérivé mono-O-acétylé (en position 3 sur le 2ème motif) du tétrasaccharide 6, est un intermédiaire potentiel pour la synthèse d'un analogue de ce tétrasaccharide qui ne serait pas sulfaté sur la position 3 du deuxième motif.

EXEMPLE 2 - Synthèse du tétrasaccharide 3 -



30

20

Une solution du tétrasaccharide 1 (40 mg) dans un mélange de 1,2-diméthoxyéthane (3 ml) et de méthanol (1ml) est refroidie à -15°C. Une solution aqueuse M de soude (1 ml) est ajoutée goutte à goutte en 10 mn. et le mélange réactionnel est agité 5 heures à 0°C. De l'acide chlorhydrique M est alors ajouté goutte à goutte jusqu'à pH = 0 et le mélange est versé dans de l'eau glacée (50 ml). Après extraction avec du chloroforme (5 fois 5 ml), les phases organiques sont lavées avec del'eau, séchées (sulfate de sodium) filtrées et évaporées.

Le résidu est dissous dans du méthanol (1 ml) et traité par une solution éthérée de diazométhane jusqu'à persistance de la coloration jaune. Après 30 mn, le mélange réactionnel est évaporé à sec. Le résidu est chromatographié sur une colonne de gel de silice (3 g). L'élution par le mélange acétate d'éthyle/hexane (2:1, v/v) donne le tétrasaccharide 3 (27 mg, 75%); P.F 126-127°C (éthanol); /d/D = + 55° (cl,chloroforme).

Spectre RMN (90 MHz, CDCl $_3$ ): absence totale de signaux OAc(vers  $^{\S}$  =2). Analyse élémentaire : conforme avec la structure recherchée.

5

20

30

35

EXEMPLE 3 : Synthèse du tétrasaccharide 4.

15 A une solution du dérivé  $\underline{3}$  (24 mg) dans le DMF (1 ml), on ajoute le complexe TMA/SO $_3$  (24 mg). Après une nuit à 50°C, la réaction de sulfatation est complète.

Du méthanol (0,5 ml) est ajouté au mélange réactionnel puis celui-ci est déposé sur une colonne de Séphadex LH-20 équilibrée en chloroforme méthanol (1:1, v/v). Les fractions-contenant 4 sont regroupées. Après évaporation à sec, le résidu est chromatographié sur gel de silice (10 g) dans le mélange acétate d'éthyle/pyridine/acide acétique/eau (160:77:19:42; v/v/v/v). Les fractions pures sont regroupées. Après concentration à sec, le résidu est passé au travers d'une colonne Dowex 50W x 4. Na éluée avec de l'eau. Le produit obtenu (30 mg) est homogène en chromatographie sur couche mince dans le solvant ci-dessus. Son spectre RMN confirme la structure. (4,7) = +39° (1, méthanol).

EXEMPLE 4 - Synthèse du tétrasaccharide 5 -

Une solution du dérivé <u>4</u> (10 mg) dans un mélange de méthanol (1,8 ml) et d'eau (0,2 ml) est agitée sous une pression d'hydrogène de 0,2 bar en présence de Pd/C à 5% (10 mg). Après 96 heures, le cata-

lyseur est éliminé par filtration. L'analyse en ultraviolet confirme l'absence de noyaux aromatiques. Après évaporation, le dérivé <u>5</u> est utilisé tel quel pour la préparation du dérivé <u>6</u>.

EXEMPLE 5 - Synthèse du tétrasaccharide <u>6</u> -

Le dérivé <u>5</u> obtenu à l'étape précédente, est dissous dans l'eau (2 ml). Le pH de cette solution est ajusté à 9,5 ; il est maintenu à cette valeur pendant toute la durée de la sulfatation. Le complexe TMA/SO<sub>3</sub> (14 mg) est ajouté. Une deuxième addition est faite après 24 heures (14 mg) Après 48 heures, le pH est amené à 12, puis à 7, deux heures plus tard. Le mélange réactionnel est alors chromatographié sur une colonne de Séphadex G-25 (50 ml). Les fractions contenant le dérivé <u>6</u> (détection par réaction colorée des acides uroniques) sont regroupées, passées au travers d'une colonne de résine Dowex 50 W x 4 Na<sup>+</sup> puis lyophilisées.

On obtient ainsi le tétrasaccharide <u>6</u> (2 mg).

L'analyse colorimétrique des constituants du dérivé <u>6</u> donne 1,84 moles de glucosamine pour 2,06 moles d'acides uroniques.

La structure du dérivé <u>6</u> (séquence, anomérie, position des groupes sulfates) est confirmé par le spectre RIII (270 MHz, TMS) : § pour les protons anomères respectivement des ler, 2ème, 3ème et 4ème motifs , 4,72 ; 5,30 ; 5,55 ; et 5,67.



10

15

#### REVENDICATION .

Tétrasaccharides formés d'un enchainement de motif à structure acide glucuronique D-glucosamine, acide L-iduronique et D-glucosamine, caractérisés en ce qu'ils répondent à la formule.:

$$COOR$$

$$OR_{2}$$

$$OR_{4}$$

$$OR_{4}$$

$$OR_{7}$$

$$OR_{9}$$

$$OR_{9}$$

$$OR_{9}$$

$$OR_{9}$$

$$OR_{9}$$

$$OR_{9}$$

$$OR_{9}$$

$$OR_{10}$$

$$OR_{9}$$

$$OR_{9}$$

$$OR_{10}$$

$$OR_{9}$$

$$OR_{10}$$

$$OR_{9}$$

$$OR_{10}$$

$$OR$$

dans laquelle :

- R<sub>4</sub>,R<sub>5</sub>,R<sub>6</sub> et R<sub>10</sub> représentent un atome d'hydrogène, un groupe sulfate, ou un groupe protecteur, l'un au moins de ces radicaux représentant alors dans ce dernier cas un atome d'hydrogène ou un groupe sulfate,
- R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>7</sub>, R<sub>8</sub> et R<sub>9</sub> représentent un atome d'hydrogène ou un groupement protecteur,

- les substituants R, identiques ou différents représentent un groupe alcoyle, en particulier renfermant 1 à 3 atomes de carbone, de préférence un groupe méthyle, ou un cation métallique, notamment le sodium, ou encore un cation organique tel qu'un dérivé de base organique azotée. - Z représente un précurseur d'un groupement fonctionnel azoté ou ce groupement azoté lui-même, en particulier un groupe azide, un groupement amine, éventuellement substitué, ou un groupe -NHSO3.

15

